Для определения постоянных Ван-дер-Ваальса некоторое количество газа, занимающее при Т1 = 300 К и p1 = 1,00\*107 Па объём V1 = 6,79\*10-4 м3, было изотермически сжато до объёма V2 = 4,00\*10-4 м3, в результате чего давление возросло до значения p2 = 1,65\*107 Па. Затем газ был охлаждён при неизменном объёме до температуры Т2 = 200 К. Давление при этом уменьшилось до значения p3 = 0,819\*107 Па. Воспользовавшись этими данными, вычислить постоянные a и b для моля газа.